

Klausur, **Statistische Physik**

geschrieben am 26. Januar 2012

Name, Vorname	Matrikelnummer	Semester	Punktzahl

Aufgabe 1 *Zehn Kurzfragen* (10 Punkte)

Falls nicht ausdrücklich verlangt, bitte keine Rechnungen oder Erklärungen, nur kurze Antworten.

- a. Wie groß ist die Entropie eines Systems von N Zuständen mit einer gleichförmigen Wahrscheinlichkeitsverteilung?
- b. Zwei Systeme mit Zustandssummen Z_1 und Z_2 werden ohne Wechselwirkung kombiniert. Was ist die totale Zustandssumme Z ?
- c. Kann die Fugazität negative sein? Wieso (nicht)?
- d. Falls der Hamilton-Operator spin-unabhängig ist: Welchen Einfluss hat der Spin j eines Fermions auf seine Zustandsdichte?
- e. Welchen beiden Typen von (langsamen) Prozessen bilden den Carnot-Zyklus?
- f. Welche Größe wird durch die Clausius-Clapeyron-Gleichung bestimmt?
- g. Welche mathematische Operationen bewirken den Übergang von der Energie U zur freien Enthalpie G ?
- h. Zu welchem Wert strebt die Ising-Modell-Zustandssumme für N Spins, wenn die Temperatur nach unendlich geht?
- i. Was ist der thermodynamische Limes?
- j. Ist die Maxwell'sche Geschwindigkeitsverteilung symmetrisch um ihr Maximum? Warum (nicht)?

Problem 2 Fiktive Thermodynamik (8 Punkte)

Wir erfinden ein ideales Gas, welches im klassischen Grenzwert für große N charakterisiert ist durch eine (hypothetische) freie Energie

$$F(V, N, \tau) = \tau N \left(\ln \frac{N}{V} - \frac{\tau}{\tau_0} - 1 \right),$$

wobei V das dem Gas zugängliche Volumen, N die mittlere Anzahl der Gasteilchen, τ die Temperatur und τ_0 eine positive Konstante ist.

- Berechnen Sie die interne Energie $U(V, N, \tau)$, den Druck $p(V, N, \tau)$ und die Entropie $\sigma(V, N, \tau)$.
- Wie viel Arbeit W ist mindestens erforderlich, um das Gas von einem Volumen V_1 auf ein Volumen V_2 zu komprimieren, wobei die Temperatur τ und die Teilchenzahl N konstant gehalten werden?
- Lassen Sie nun im Unterschied das Gas isentropisch (d.h. ohne Entropieänderung) expandieren, vom Volumen V_2 zurück zum Volumen V_1 . Die Teilchenzahl N soll dabei unverändert bleiben. Wenn die Ausgangstemperatur (bei V_2) den Wert τ hat, wie groß wird die Endtemperatur τ' (bei V_1) sein?

Aufgabe 3 Kanonische Ensembles (12 Punkte)

Betrachte Sie ein Quantensystem, dessen Hamilton-Operator einen nichtentarteten Eigenwert 0, einen Eigenwert $\epsilon > 0$ mit zweifacher Entartung und *keine weiteren* Eigenwerte besitzt.

- Nehmen Sie an, das System sei im thermodynamischen Gleichgewicht bei einer Temperatur τ . Drücken Sie die mittlere innere Energie U und die Entropie σ durch ϵ und τ aus.
- Wir bezeichnen dieses System als „Teilchen“. Betrachten Sie zwei solche Teilchen im thermischen Gleichgewicht bei einer Temperatur τ und nehmen Sie an, es seien (ununterscheidbare) *Bosonen* ohne Wechselwirkung. Geben Sie die erwartete innere Energie U an.
- Lassen Sie nun die Anzahl dieser Bosonen variieren, wobei die Teilchen sowohl in thermischem Gleichgewicht (bei Temperatur τ) als auch in diffusivem Gleichgewicht mit Fugazität λ seien. Geben Sie die große Zustandssumme (Gibbs-Summe) \mathcal{Z} und die mittlere innere Energie U an.
- Nehmen Sie alternativ an, dass es sich bei den Teilchen um *Fermionen* handelt. Wiederum sollen sie im thermischen Gleichgewicht bei Temperatur τ und in diffusivem Gleichgewicht mit Fugazität λ sein. Berechnen Sie die große Zustandssumme (Gibbs-Summe) \mathcal{Z} und die mittlere Teilchenzahl N .

Hinweis: Erinnerung an $\sum_{n=0}^{\infty} x^n = 1/(1-x)$.

Dauer: 180 Minuten

Summe: 30 Punkte

Viel Erfolg!